

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-31462

(P2000-31462A)

(43)公開日 平成12年1月28日 (2000.1.28)

(51)Int.Cl.⁷

H 01 L 29/06
C 25 D 11/04
G 01 N 27/414
H 01 J 1/304
9/02

識別記号

F I

マークト⁷ (参考)

H 01 L 29/06
C 25 D 11/04
H 01 J 9/02
C 01 B 31/02
G 01 N 27/30

E
B
101 F
301 W

審査請求 未請求 請求項の数35 OL (全 22 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

特願平11-47540

(22)出願日

平成11年2月25日 (1999.2.25)

(31)優先権主張番号 特願平10-98114

(32)優先日 平成10年3月27日 (1998.3.27)

(33)優先権主張国 日本 (JP)

(71)出願人 000001007

キヤノン株式会社

東京都大田区下丸子3丁目30番2号

(72)発明者 田 透

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(73)発明者 岩崎 透哉

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(74)代理人 100069017

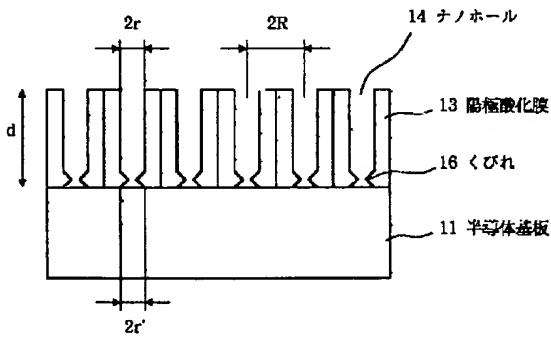
弁理士 渡辺 鶴廣

(54)【発明の名称】 ナノ構造体とその製造方法、電子放出素子及びカーボンナノチューブデバイスの製造方法

(57)【要約】

【課題】半導体、貴金属及びカーボンから選ばれる少なくとも1つから選ばれる基板上に、形状の均一性に優れた貫通ナノホールを有する陽極酸化膜を具備するナノ構造体を提供する。

【解決手段】半導体、貴金属及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板11上にナノホール14を有する陽極酸化膜13を備え、該ナノホール14は該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、該基板表面において第2の直径を有し、更に(i)該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位16を有するか、または(ii)該第2の直径が該第1の直径よりも大きいナノ構造体。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を備え、該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、該基板表面において第2の直径を有し、更に(i)該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位を有するか、または(ii)該第2の直径が該第1の直径よりも大きいことを特徴とするナノ構造体。

【請求項2】 該基板表面が半導体の酸化物で構成されている請求項1または2に記載のナノ構造体。

【請求項3】 該基板表面が多孔質である請求項2記載のナノ構造体。

【請求項4】 該半導体がSiである請求項1又は2に記載のナノ構造体。

【請求項5】 該貴金属が、Ag、Au、Pt、Pd、Ir、Rh、Os及びRuから選ばれる少なくとも1つである請求項1記載のナノ構造体。

【請求項6】 該カーボンがグラファイト、グラッシーカーボン及びアモルファスカーボンから選ばれる少なくとも1つである請求項1記載のナノ構造体。

【請求項7】 該ナノホール内に内包物を含む請求項1記載のナノ構造体。

【請求項8】 該基板の表面が、互いに特性の異なる第1及び第2の領域を有している請求項1記載のナノ構造体。

【請求項9】 該特性が抵抗値である請求項8記載のナノ構造体。

【請求項10】 該第1の領域上のナノホールのみが内包物を含む請求項8記載のナノ構造体。

【請求項11】 該第1の領域がn型半導体領域で、該第2の領域がp型半導体領域である請求項8または10記載のナノ構造体。

【請求項12】 該第1の領域が導電性の領域で、該第2の領域が絶縁性の領域である請求項8または10記載のナノ構造体。

【請求項13】 該第1の領域が半導体領域である請求項12記載のナノ構造体。

【請求項14】 該半導体領域がn型半導体領域である請求項13記載のナノ構造体。

【請求項15】 該内包物が磁性体である請求項7または10記載のナノ構造体。

【請求項16】 該磁性体が強磁性体と非磁性体の積層体である請求項15記載のナノ構造体。

【請求項17】 該ナノホール内に発光性の物質を内包する請求項7又は10に記載のナノ構造体。

【請求項18】 該発光性の物質が蛍光を発する物質で

ある請求項17記載のナノ構造体。

【請求項19】 該半導体表面上のナノホールが該表面を構成する半導体とは逆のキャリア極性を有する物質を内包する請求項7、11または13に記載のナノ構造体。

【請求項20】 該ナノホール内に酸化アルミナの誘電率と異なる誘電率を有する物質を内包する請求項7または10に記載のナノ構造体。

【請求項21】 該ナノホール内に一端が該基板表面に結合しているカーボンナノチューブを内包している請求項7または10に記載のナノ構造体。

【請求項22】 該基板がn型半導体表面の領域を備え、該n型半導体領域上のナノホールがカーボンナノチューブを内包し、該カーボンナノチューブの一端は該n型半導体表面に結合している請求項7、11または14に記載のナノ構造体。

【請求項23】 請求項1～17の何れかに記載のナノ構造体を具備することを特徴とするデバイス。

【請求項24】 半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を備え、該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、また該基板表面において第2の直径を有し、更に該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位を有するか、若しくは該第2の直径が該第1の直径よりも大きく、更に該ナノホール内に一端が該基板表面に結合しているカーボンナノチューブを内包しているナノ構造体、該表面に対向する位置にある電極、及び該表面と該電極との間に電位を印加する手段を備えていることを特徴とする電子放出素子。

【請求項25】 半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を備え、該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、該基板表面において第2の直径を有し、更に該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位を有するか、該第2の直径が該第1の直径よりも大きいナノ構造体の製造方法であつて、

i) 半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板上にアルミニウムを含む膜を形成する工程；及び

ii) 該アルミニウムを含む膜を陽極酸化する工程を有し、該工程i)が陽極酸化電流を検知しつつ陽極酸化を行ない、該陽極酸化電流が定常値から低下したときに

該アルミニウム膜の陽極酸化を停止することを特徴とするナノ構造体の製造方法。

【請求項26】 該陽極酸化電流が、定常値から定常値の約95%以下となつたときに陽極酸化を停止する請求項25記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項27】 該アルミニウムを含む膜への陽極酸化電圧を基板側から印加する請求項25に記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項28】 陽極酸化終了後にホールの直径をエッチングにより広げる工程を有する請求項25記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項29】 陽極酸化に先立ってA1を含む膜の表面に陽極酸化の開始点を作製する工程を有する請求項25記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項30】 陽極酸化に先立ってA1を含む膜の表面にナノホールの開始点となる凹部を設ける請求項29記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項31】 該工程ii)の後に、該アルミナナノホールへ内包物を埋め込む工程を有する請求項25記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項32】 内包物の埋め込みを電着により行なう請求項31記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項33】 該基板表面が高抵抗部分を含み、且つ電着に先立ってナノホール底面の該表面を低抵抗化処理する工程を有する請求項32記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項34】 該基板表面がSiの酸化物を含み、該表面をフッ酸含有水溶液、もしくはアルカリ水溶液でエッチングする請求項33記載のナノ構造体の製造方法。

【請求項35】 n型半導体領域からなる表面を有する基板上にA1を含む膜を形成する工程；該A1を含む膜を、全膜厚にわたり陽極酸化してナノホールを有する陽極酸化膜を形成する工程；該ナノホールの底部の表面に触媒微粒子を電着する工程；及び該触媒微粒子からカーボンナノチューブを成長させる工程を有することを特徴とするカーボンナノチューブデバイスの製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明はナノ構造体およびその製造方法に関する。特に、本発明のA1の陽極酸化の手法を用いて作製したナノ構造体は、電子デバイスやマイクロデバイスなどの機能材料や、構造材料などとして、広い範囲で利用可能である。特に量子効果デバイス、電気化学センサー、バイオセンサー、磁気メモリ、磁気デバイス、発光デバイス、フォトニックデバイス、太陽電池などとしての応用が可能である。

【0002】

【従来の技術】金属及び半導体の薄膜、細線、ドットなどでは、ある特徴的な長さより小さいサイズにおいて、電子の動きが閉じ込められることにより、特異な電気

的、光学的、化学的性質を示すことがある。このような観点から、機能性材料として、100ナノメータ(nm)より微細な構造を有する材料(ナノ構造体)の関心が高まっている。

【0003】ナノ構造体の製造方法としては、たとえば、フォトリソグラフィーをはじめ、電子線露光、X線露光などの微細パターン描画技術をはじめとする半導体加工技術による作製があげられる。

【0004】また、このような作製法のほかに、自然に形成される規則的な構造、すなわち、自己組織的に形成される構造を利用して新規なナノ構造体を実現しようとする試みがある。これらの手法は、ベースとして用いる微細構造によっては、従来の方法を上まわる微細で特殊な構造を作製できる可能性があるため、多くの研究が行われ始めている。自己組織的に形成される特異な構造の一例としては、陽極酸化アルミナ皮膜が挙げられる(たとえばR. C. Furneaux, W. R. Rigby & A. P. Davidson "NATURE" Vol. 337 P147 (1989) 等参照)。

【0005】A1板を酸性電解質中で陽極酸化すると、多孔質酸化皮膜が形成される。図3(a)はA1板31を陽極酸化して表面に多孔質の陽極酸化膜32を形成してなるナノ構造体の概略断面図であり、図3(b)は例えば半導体基板33上に形成したA1薄膜34の表面を陽極酸化して多孔質の陽極酸化膜32を形成したナノ構造体の概略断面図である。図3(a)及び(b)に示した様に、陽極酸化膜の特徴は、例えば直径2rが数nm～数100nmの極めて微細な円柱状細孔(ナノホール)35が、数10nm～数100nmの間隔2Rで平行に配列している特異的な幾何学的構造を有している点にある。この円柱状のナノホール35は、高いアスペクト比を有し、断面の径の一様性にも優れている。またこのナノホール35の直径2rおよび間隔2Rは、陽極酸化の際の電流、電圧を調整することによりある程度の制御が可能である。また陽極酸化膜32とA1基板31あるいはA1膜34との間には、バリア層(酸化A1の層)36が存在している。

【0006】この陽極酸化による陽極酸化膜の特異的な幾何学構造に着目してこれまで様々な応用が試みられている。たとえば、陽極酸化膜の耐摩耗性、耐絶縁性を利用した皮膜としての応用や、皮膜を剥離してフィルターへの応用がある。さらには、ナノホール内に金属や半導体等を充填したり、ナノホールのレプリカを用いることにより、着色、磁気記録媒体、EL発光素子、エレクトロクロミック素子、光学素子、太陽電池、ガスセンサー、をはじめとするさまざまな応用が試みられている。さらには量子細線、MIM素子などの量子効果デバイス、ナノホールを化学反応場として用いる分子センサー、など多方面への応用が期待されている(益田固体物理31, 493(1996))。

【0007】ところで、先に述べた半導体加工技術によるナノ構造体の作製は、歩留まりの悪さや装置のコストが高いなどの問題があり、簡易な手法で再現性よく作製できる手法が望まれており、このような観点から、上記した自己組織的手法、特にA1の陽極酸化の手法は、ナノ構造体を容易に、制御よく作製することができるという利点がある。また、これらの手法では、一般に、大面積のナノ構造体を作製することが可能である。

【0008】ところで図3(a)及び(b)に示したナノ構造体は、A1板(膜)表面に限られていたため、その応用も形態にも制限があった。たとえば、A1の融点は660°Cである為、その表面に作製されたナノホールに対しても、上記温度以上の熱処理を施すことができなかつたことが挙げられる。その意味で、ナノホールを機能材料として多様な方向で使用するためには、高融点の基板上に陽極酸化膜をその特徴的な幾何学構造を破壊すること無しに形成することや、高温でのクラックの発生を防止する技術が望まれている。

【0009】また、陽極酸化膜の特徴的な幾何学構造を電子デバイスに応用することを考えると、半導体、特にSi基板上に陽極酸化膜形成する技術が望まれる。Si基板上に陽極酸化膜を作製することができれば、ダイオード、トランジスタをはじめとするSi半導体技術との融合を可能にし、さらに応用範囲を広げることが期待できる。

【0010】Si基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を構成した例として、特開平7-272651号公報には、先ずSi基板上にA1膜を形成し、このA1膜を陽極酸化膜に変換した後、陽極酸化膜のナノホールの底部に存在するバリア層を除去し、露出したSi基板にSiと共に晶合金が形成可能な金属層(Au、Pt、Pd、Ni、Ag、Cu)を形成し、VLS法によりSi針状結晶を成長させる技術が開示されている。この技術においては、ナノホール(細孔)をSi基板まで貫通させるために、A1膜を陽極酸化後、ナノホール底のバリア層を除去する工程を行っている。このバリア層を除去する手法としては、クロム酸系のエッチング液を用いる手法、陽極酸化終了後Si基板と対向電極を外部導線で接続して液中で放置する手法が挙げられている。

【0011】

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上述の特開平7-272651号公報に記載の技術に関して、本出願人が鋭意検討したところ、A1膜を全膜厚にわたり陽極酸化し、全てのナノホール35に関してバリア層を残した状態で、A1を陽極酸化することは非常に困難であることが判明した。即ちナノホールの深さにはある程度ばらつきが生じるため、広い範囲にわたりて均一なバリア層を残した図4に示したような構成を作製することは困難であった。その理由は明らかでないが、A1膜を陽極酸化する過程において、バリア層がごく短時

間のうちに変質もしくは失われ、電解質がSi基板に接触し、Siの酸化反応や電解質の分解が生じてしまうためであると考えられる。そして、基板上的一部分においては、バリア層を残したナノホールを形成できる場合があるものの、このバリア層除去工程を行うと、図5に示すようにバリア層除去部37のナノホール径の直線性が乱れ、不連続になり、またそれぞれのナノホールで形状が大きく異なるなどの問題を呈した。特にナノホールの深さが深い場合には、膜厚や陽極酸化の進行具合にばらつきが出やすく、均一な形状の貫通ナノホールを安定して形成することは極めて困難であった。

【0012】また本発明者らはこれまでの実験から、Cu、Zn、Au、Pt、Pd、Ni、Fe、Co及びWから選ばれる少なくとも1つの元素を含む導電性表面を有する基板の該導電性表面上に形成したアルミニウム膜を陽極酸化していったときに、陽極酸化電流が急激に増加し、その後に低下する現象を見出しており、その様な電流変化が観察された後の陽極酸化膜のナノホールは殆どが破壊されてしまうものの、陽極酸化電流が変化した直後に陽極酸化電流を停止すれば、導電性表面にまで貫通したナノホールを備えた陽極酸化膜を得られるとの知見を得ている。しかしその後の検討の結果、この方法によって得られるナノホールの中には導電性表面にまで到達していないものが相当数観察され、ナノホールの形状の均一性において十分でなく、より一層の改善が必要であることを確認している。

【0013】本発明は上記したような技術的要件を鑑みなされたものであり、その目的の一つはこれらの問題点を解決することにあり、半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つから選ばれる基板上に、形状の均一性に優れた貫通ナノホールを有する陽極酸化膜を具備するナノ構造体、及びこのナノ構造体を用いたデバイスを提供することにある。

【0014】また本発明の他の目的は半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つから選ばれる材料を含む基板上に、形状の均一性に優れた貫通ナノホールを有する陽極酸化膜を具備するナノ構造体を安定して製造することの出来る方法を提供する点にある。

【0015】また本発明の他の目的は、より多くの電子が放出される、より高性能の電子放出素子を提供する点にある。また本発明の更に他の目的は、高性能な電子放出素子等に好適に用い得るカーボンナノチューブデバイスを効率良く製造する方法を提供する点にある。

【0016】

【課題を解決する為の手段】そして上記の目的を達成することのできる本発明の一実施態様に関わるナノ構造体は、半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む

表面を有する基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を備え、該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、該基板表面において第2の直径を有し、更に該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位を有するか、該第2の直径が該第1の直径よりも大きいことを特徴とするものである。

【0017】即ち本発明は、半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板上にアルミニウム薄膜を形成し、該アルミニウム薄膜がより均一に酸化されるように工夫して陽極酸化を行なったところ、これまでの本発明者らの知見に反して陽極酸化電流が所定時間、定常値を示した後に陽極電流の低下が観察され、その陽極電流の変化に基づき陽極酸化を停止することで、形状の均一性に優れたナノホールが形成された陽極酸化膜を得られるとの本発明者の知見に基づきなされたものである。

【0018】そしてこのような方法で得られるナノホールは直径が小さくなっている部位を有し、若しくは第2の直径が第1の直径よりも大きいといった特徴的な形状を有するものとなる。そして係る形状のナノホールを有する陽極酸化膜を例えばマスクとして用い、蒸着等を行なうことによって機能性物質を極めて微細なパターン状に形成することができる。また陽極酸化膜をマスクとして用いて該基板表面をエッチングすることによって該基板表面に極めて微細なパターニングを施すことができる。また第2の直径が第1の直径よりも大きなナノホールは、ナノホールに内包物を電着したときに該内包物と基板表面との間の良好な電気的接続を取るうえで好ましい形態である。

【0019】また上記の目的を達成することのできる電子放出素子の一実施態様は、半導体、貴金属及びカーボンから選ばれる少なくとも1つの材料を含む表面を有する基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を備え、該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、また該基板表面において第2の直径を有し、更に該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位を有するか、若しくは該第2の直径が該第1の直径よりも大きく、更に該ナノホール内に一端が該基板表面に結合しているカーボンナノチューブを内包しているナノ構造体、該表面に対向する位置にある電極、及び該表面と該電極との間に電位を印加する手段を備えていることを特徴とするものである。

【0020】更に上記の目的を達成することのできるナノ構造体の製造方法の一実施態様は、半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンか

ら選ばれる少なくとも1つの材料を含む表面を有する基板上にナノホールを有する陽極酸化膜を備え、該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面にまで貫通し、且つ該陽極酸化膜表面において第1の直径を有し、該基板表面において第2の直径を有し、更に該ナノホールは該陽極酸化膜表面から該基板表面に至るまでの間に該第1の直径及び該第2の直径よりも小さな直径の部位を有するか、該第2の直径が該第1の直径よりも大きいナノ構造体の製造方法であって、

i) 半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅及びカーボンから選ばれる少なくとも1つを含む表面を有する基板上にアルミニウムを含む膜を形成する工程；及び

ii) 該アルミニウムを含む膜を陽極酸化する工程を有し、該工程ii) が陽極酸化電流を検知しつつ陽極酸化を行ない、該陽極酸化電流が定常値から低下したときに該アルミニウム膜の陽極酸化を停止することを特徴とするものである。

【0021】また、これらのナノ構造体を具備することを特徴とする電気化学デバイスに有効である。

【0022】更にまた上記の目的を達成することのできるカーボンナノチューブデバイスの製造方法の一実施態様は、n型半導体領域からなる表面を有する基板上にA1を含む膜を形成する工程；該A1を含む膜を、全膜厚にわたり陽極酸化してナノホールを有する陽極酸化膜を形成する工程；該ナノホールの底部の表面に触媒微粒子を電着する工程；及び該触媒微粒子からカーボンナノチューブを成長させる工程を有することを特徴とするものである。

【0023】

【発明の実施の形態】以下、本発明の特徴を説明する。ナノ構造体の構成。

図1は本発明の一実施態様に関わるナノ構造体（半導体上ナノホール）の概略平面図であり、図2は図1のAA線断面図である。図1、2において、11は半導体基板、13は陽極酸化膜、14は該陽極酸化膜13が有するナノホール（細孔）である。この陽極酸化A1膜13は、アルミニウムと酸素を主成分とし、多数の円柱状のナノホール（細孔）14を有している。そしてナノホール14は、半導体基板の表面にほぼ垂直に配置し、それぞれのナノホールは互いに平行かつほぼ等間隔に配置している。またナノホール14は陽極酸化膜13の表面から半導体基板表面にまで貫通し、且つ陽極酸化膜13の表面において第1の直径（2r）を有し、半導体基板11の表面において第2の直径（2r'）を有し、そして陽極酸化膜表面から半導体基板表面に至るまでの間に、直径が第1の直径及び第2の直径よりも小さい部位16（くびれ部）を有している。また、各ナノホールは、図1に示すように三角格子状に配列する傾向がある。ナノホールの直径2rは数nm～数100nm、間隔2Rは

数10nm～数100nm程度である。

【0024】ナノ構造体の製造方法

このようなナノ構造体は、例えば半導体基板の表面上に形成したA1膜の陽極酸化電流値が定常値を示した後に低下した時点で陽極酸化を停止することによって得ることができる。そして陽極酸化の停止の目安となる、A1膜の陽極酸化電流値が定常値を示した後に低下するような陽極酸化電流の変化のプロファイルを得る為には、A1膜の陽極酸化がより均等に進む様な装置や方法を採用することが好ましい。即ちこのような装置及び方法の少なくとも一方を採用することによって、A1膜の部分的な陽極酸化の進行やその結果生じるピンホールの形成を防止し、陽極酸化終了時に陽極酸化電流値が減少することなく増加に転じてしまうことを防ぐことができる。

【0025】ここで図6は陽極酸化装置の一例を示す概略図である。図6中、60は恒温槽であり、61は試料でありその表面にA1膜67があり、試料は試料ホルダー68に設置されており、63は電解質、64は反応容器であり、62はPt板のカソード、65は陽極酸化電圧を印加する電源、66は陽極酸化電流を測定する電流計である。図では省略してあるが、このほか電圧、電流を自動制御、測定するコンピュータなどが組み込まれている。試料61（半導体基板11上にA1膜）およびカソード62は、恒温水槽により温度を一定に保たれた電解質中に配置され、電源より試料、カソード間に電圧を印加することで陽極酸化が行われる。そして陽極酸化工程において、A1を主成分とする膜および板は、電極の役割も果たす。しかし、本発明のように、A1を主成分とする膜を全膜厚にわたり陽極酸化する場合には、陽極酸化の進行に伴いA1膜自体が酸化されることで、A1膜の電極としての役割が不十分となり、その結果供給電圧が不十分となり、ナノホールの形状や、各ナノホール間のばらつきを生じる可能性がある。このような観点から、A1膜の陽極酸化をより均等に進める為に陽極酸化工程において半導体基板から電極をとることが好ましく、また半導体背面から電極をとる場合には半導体中での電圧降下が大きすぎないように抵抗を下げる事が望ましい。その為には例えば低抵抗半導体基板を用いる、半導体層を薄くする、大きなショットキーバリアを形成しないようにするなどの工夫が有効である。

【0026】また陽極酸化面積を容器やホルダと比べて小さくしたり、陽極酸化されるべきA1膜を有する基板を陽極酸化に用いる電解質の対流の影響が少なくなるように基板や対向電極などを配置したり、電解質の攪拌を抑える等の手段もA1膜を均等な陽極酸化させるうえで有効である。更には対向電極を陽極酸化面積に比べて十分に大きくすることもA1膜の均等な陽極酸化の為の有効な手段の一つである。

【0027】また陽極酸化に用いる電解質は、たとえば、シュウ酸、りん酸、硫酸、クロム酸溶液などが挙げ

られる。特に好ましい溶液は低電圧（～30V程度）は硫酸、高電圧（60V～）はリン酸、その間の電圧ではシュウ酸の水溶液が好ましい。

【0028】（電流プロファイルの説明）

（半導体表面）各種の表面抵抗値を有するn型Si及びp型Siからなる表面を有する基板の該表面上に形成したA1膜を上記した装置及び方法の少なくとも一方を採用して定電圧陽極酸化を行なった場合に観察される陽極酸化電流のプロファイルを図7に示す。例えば表面抵抗値が10mΩcmのn型Siからなる表面に形成したA1膜の陽極酸化電流値の変化を図7の（a）に示す。また表面抵抗値が1mΩcmのn型Si基板を用いたときの陽極酸化電流プロファイルを図7の（b）に、表面抵抗値が1mΩcmのp型Si基板を用いたときの陽極酸化電流プロファイルを図7の（c）に、そして表面抵抗値1mΩcmのp型Si基板を用いたときの陽極酸化電流プロファイルを図7の（d）に示す。何れのプロファイルも、初めにA1膜表面の酸化によるものと考えられる急激な電流値の減少（A）が観察された後に、電流値は増加して定常値を示す（B）。この状態はA1膜が陽極酸化され、ナノホールが形成されている状態と考えられる。その後陽極酸化がSi基板にまで到達するとA1の酸化や水溶液中へのA1イオンの拡散が抑制されて電流値が減少する（図7のC、D）。このまま陽極酸化を継続するとSiの表面が水溶液に接し、今度は水の電気分解やSiの酸化が起こり（図7のEのポイント）、ナノホールは徐々に破壊されてしまう。よって陽極酸化電流が定常値を示した後、低下し始めたときに、具体的には例えば定常電流値の5%以上の電流の減少が観察された時点で陽極酸化を停止することによってSi基板表面に貫通したナノホールが均一に形成されてなる陽極酸化A1膜を備えたナノ構造体を得ることができる。

【0029】ここでn型Si基板の場合、特に抵抗が高い場合には安定に電流減少が十分起こるが、p型Si基板の場合には電流減少が少ない。すなわちn型基板の方が安定にナノホールの底を貫通することが出来るが、p型でも制御すれば十分可能である。またp型Siを基板に用いた場合、陽極酸化電流値が、極小値を示す時点Dを越えた後の時点Eに向けて大幅に増加する現象が観察される。そしてp型Si基板を用いたときに、時点Eまで陽極酸化を継続すると、ナノホールを損傷してしまう場合がある。したがって図7の（c）や（d）のようなプロファイルを示す基板を用いる場合で、例えば図10（a）に示した様な形状のナノホールを形成することを目的として陽極酸化を長時間継続する場合であっても、定常状態Bの電流値にまで復帰するまでに陽極酸化を停止することが好ましい。

【0030】このような方法によって得られる陽極酸化膜中のナノホールは、基板表面まで貫通しており、そのナノホールは底部まで直線性が良好であるという特徴を有

している。また我々は、ナノホール底の貫通部分はナノホールの貫通時に半導体との接触部分からもA1のイオンの移動が半導体と反対側へと起こるためか、この方法特有のくびれ構造16を有するナノホールが形成される。

【0031】すなわち、図5に示す、従来の陽極酸化工程後にバリヤー層除去工程を経たナノホールに比べ、本態様にかかる構造体のナノホールにおいては、ナノホール底部まで直線性と径の一様性に優れ、またナノホール底部において各ナノホール間の形状ばらつきが小さい。

【0032】また、特にナノホールをハニカム状に規則化させた場合には、ナノホール径などの形状やナノホール底部の貫通の均一性は向上する。この規則化には、陽極酸化に先立って、A1表面に適切な間隔で凹凸を作製しておき、その凹部をナノホール作製の開始点とすることが出来る。

【0033】(ナノホールのサイズ)ナノホールの間隔、直径は、陽極酸化に用いる電解質の濃度と温度、及び、陽極酸化電圧印加方法、電圧値、時間、さらには、その後のボアワイド処理条件などのプロセス諸条件でかなり制御することができる。

【0034】(陽極酸化膜)陽極酸化膜13の厚さ、ナノホール14の深さは、A1を含む膜の厚さで制御することができる。これはたとえば10nm~100μmの間である。従来、ナノホールの深さは、陽極酸化の時間により制御するのが一般的であったが、本発明においては、A1を主成分とする膜の厚さで規定できるため、ナノホールの深さがより均一な陽極酸化アルミナナノホールを構成することができる。

【0035】(半導体基板)半導体基板11としては、単結晶や薄膜(Si、Ge、GaAs、InP、SiC、ダイヤモンドなど)、多結晶、アモルファスSi及びSi化合物材料が適用可能である。さらには、任意の基板上にSi等を主成分とする膜を、適当な方法(抵抗加熱蒸着、EB蒸着、スパッタ、CVD等)で成長させた基板も用いることができる。

【0036】(金属基板)また本発明に用いる陽極酸化A1膜の下地としての基板11は、半導体に限定されるものでなく、例えば貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅やカーボンを含む導電性表面を有する基板を用いた場合であっても上記したナノ構造体の製造方法を採用することによって図8に示すように、ナノホール形状の均一性に優れたナノ構造体を得ることができる。ここで貴金属としては例えばAg、Au、Pt、Pd、Ir、Rh、Os、Ru等が挙げられる。

【0037】またカーボンとしては例えばグラファイト、グラッシャーカーボン及びアモルファスカーボン等からなる表面が挙げられる。

【0038】貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅やカーボンを含む導電性表面を有する基板11と

しては、基板自体が貴金属やカーボンからなるものを用いてもよく、また図8に示した様に適当な基材82上に貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル銅やカーボンを含む導電膜81を適当な方法(抵抗加熱蒸着、EB蒸着、スパッタ、CVD等)で成長させた基板も用いることができる。なお貴金属やカーボンを含む表面を備えた基板を用いる場合、該表面上に形成されたA1膜の均一な陽極酸化は、半導体表面上のA1膜を均一に陽極酸化するよりも困難を伴う場合があるため、先に述べた均一陽極酸化の手法から選ばれる少なくとも2つを併用することが好ましい。

【0039】(貴金属表面A1膜の陽極酸化電流プロファイル)ここで例えればIr膜を有する石英基板及びPt膜を有する石英基板の上に成膜したA1膜を下地層から電極をとり、シュウ酸などの電解質中で定電圧陽極酸化したときの陽極酸化電流値のプロファイルを図9に示す。最初A1の表面が酸化されて急激に電流値が下がるが、ナノホールが形成され始めると電流が徐々に増大して一定になる(図9のB)。ここで正確な酸化電流を測定するには、下地層が電解質に接触しないようにすることが好ましい。そして陽極酸化が貴金属表面にまで到達すると、A1の酸化や電解質中のA1イオンの拡散が抑制されて電流値が減少する(図9のC、Dのポイント)。しかし、このまま陽極酸化を継続すると下地表面が水溶液に接し、今度は水の電気分解などが起こる(図9のEのポイント)。この電気分解が起こるとナノホールは徐々に破壊されてしまう。よって陽極酸化電流が定常状態Bから低下し、極小値Dを経て再度上昇を示す時点Eまでの間に陽極酸化を停止することによって貴金属基板表面に貫通したナノホールが均一に形成されてなる陽極酸化A1膜を備えたナノ構造体を得ることができる。特に5%以上の電流低下が見られたときに陽極酸化を終了するとナノホールの底を貫通させることができる。ここで基板表面の貴金属が、酸化物が安定に存在するもの(Irなど)は電流減少が十分起こり、また極小値Dを経た後の時点Eにおける電流値の上昇は比較的小さく、この場合には時点Eまで陽極酸化を行なってもナノホールの破壊は観察されない(図9の(a))。一方Ptなどでは電流減少が少なく、また極小値を示す時点Dを経た後の時点Eにおける電流値の上昇が著しく、このような場合には時点Eまで陽極酸化継続するとナノホールが損傷する場合がある(図9の(b))。よって陽極酸化電流値が、図9の(b)のようなプロファイルを示す材料を基板表面とする場合には、極小値を示す時点Bを過ぎて電流値が定常状態Bの電流値にまで復帰する前までに陽極酸化を停止することが好ましい。

【0040】ここでSiを含む表面(以降「Si表面」)を有する基板を用いた場合には、ナノホールとSi表面との界面において、Si表面の一部が酸化される場合がある。即ちナノホール底部に酸化Siを有する場

合もある。更には、Si表面の種類及び陽極酸化の条件によっては、この酸化Siは、数十ナノメートルの空孔を有する多孔質の形状を有する場合がある。そしてこのような酸化層をナノホール底部に有しているナノ構造体は、化学センサーなどに利用できる。具体的にはMOSFET構造の電気化学センサーにおけるゲート部の絶縁層として利用できる。この様な化学センサーでは絶縁層上部にあるナノホールがフィルターの役割を担うことができる。すなわちナノホール径より大きな分子や不純物、生体分子を遮断した状態でセンシング可能となる。

【0041】更に、陽極酸化後電着によりナノホール内に金属、半導体を充填する際には基板が電極の役割を果たすため、低抵抗半導体からなる表面を有する基板を用いることは電着の制御性が良くなる為好ましい。更にまた、本態様にかかるナノ構造体は、ナノホール内の充填材と基板表面との電気的接続を良好なものとすることが可能である。



【0047】という反応が起こる場合もある。

【0048】本発明では、電気泳動などによる内包物の形成も電着と呼ぶことにする。例えばDNA（子牛胸腺）は水溶液中で負に帯電しているので、上記と同様半導体に正の電圧を印加することでナノホール内にDNAを埋め込むことが可能である。

【0049】もちろん電着ではなくても、ナノホール上部からの浸透や、CVD法などの様な成膜法によってもナノホール内包物を作製することができる。また電着においても金属だけではなく、半導体や酸化物などの材料を充填することができる。

【0050】例えば、Si上に貫通した陽極酸化ナノホールを作製し、Auの微粒子を電着した後ジシランなどのガス中でSiを成長させると、Auが電着した部分だけSiが成長してナノホールの外まで突起物が形成される。

【0051】（ナノホール内包物）

磁性体

また、内包物が磁性体の場合には垂直磁化膜として有用な磁気媒体として利用したり、磁性体の細線として見れば、量子効果デバイスとしても有効である。またナノホール内にCoとCuを図14に示すように積層電着すれば、磁場に応答するGMR素子も作製可能である。

【0052】発光体

また、内包物が発光体や蛍光体の場合には発光デバイスはもちろん、波長変換層としても利用可能である。また内包物にアルミナとは異なる誘電体を埋め込んだ場合にもフォトニックデバイスとして有効である。また、内包物が基板の半導体とは特性の異なる、例えば極性が異なる半導体を埋め込めば、光電変換素子やダイオードとして利用可能である。本発明において、内包物とは陽極酸化ナノホール内部のみではなく、内部からホール外への

【0042】また、CoやCu、Niなどの金属を電着する場合においては、これらの元素が電着溶液中において陽イオンなので、電着されるナノホール底部の半導体は負の電圧印加が必要になる。逆に陰イオンを電着させたり、酸化を同時に起こさせる場合には正の電圧印加が必要になる。

【0043】この場合電着には電界酸化による水酸化物などの析出も含まれているとする。つまり

【0044】

【化1】



【0045】という反応が陽極表面で起こる。またここで別のイオンがあると同時に析出物の中に取り込まれる。すなわち

【0046】

【化2】



伸びているものでも構わない。

【0053】ところで上記した様にナノホール内に各種内包物を内包させる場合であって、該内包物と基板表面とを導通させる場合には、A1膜の陽極酸化を、図7もしくは図9において陽極酸化電流が定常状態から低下した直後ではなく、例えば図7における各プロファイルのD～E、図9における各プロファイルのD～E近傍において陽極酸化を停止した場合には、図10(a)及び図10(b)に示したように、陽極酸化膜の表面における直径(2r)よりも、基板表面側における直径(2r')の方が大きい、拡径部101を有するナノホールとができる。このようなナノホールに内包物を充填することによって図11に示した様に内包物と基板表面との導通をより確実なものとすることができる。

【0054】(ナノ構造体(陽極酸化膜)のマスクへの応用)この様にして作成されたナノ構造体の陽極酸化膜をマスクとして用いることで、基板表面の微細加工に利用することも可能であり、更にはナノ構造体をモールドとして用いることで、微細な構造体の製造に応用することも可能である。例えば図12(a)に示すように底が貫通した陽極酸化膜13をマスクとして下地のSi基板をエッチングすることにより、Si表面に微細な凹部を形成することが出来る。また、図12(b)に示すように底が貫通した陽極酸化A1膜をマスクとしてAuを上部から蒸着することにより、Si表面に微細なAu領域を形成することが出来る。このようにマスクとして利用する場合にはナノホール内のくびれ構造は、マスク開口部分を更に狭くするため、上記したような基板表面の微細パターニングには特に有効に作用する。またナノホールの形状が逆テープー状なのでリフトオフしたり、ナノホール上部と下部の絶縁をとる場合にも特に有効である。

【0055】ところで上記した種々の態様のナノ構造体を例えれば酸溶液(たとえばリン酸溶液)中に浸すことによってナノホールのポアワイドニング処理を施し、適宜、ナノホール径を広げることができる。酸濃度、処理時間、温度、により所望のナノホール径を有するナノ構造体とすることができます。

【0056】またナノホール内に金属を電着する場合は、電着金属がイオンになっている溶液中にナノホールの基板を浸して、Siなどの基板に負の電圧を印加すればよい。この溶液には例えれば硫酸コバルトの水溶液などが利用される。また表面に酸化Siが存在する場合には電着前にフッ酸やバッファーフッ酸、KOHの様なアルカリ水溶液にナノ構造体を浸して表面の酸化Siを除去することも有効である。また、電着の際に核発生を十分起こさせるために交流の電圧を印加することも有効である。また、表面に貴金属の酸化物がある場合などは、還元雰囲気でアニールすることにより、表面の高抵抗部分は低抵抗化される。またナノホール内に電着を十分したあと、ナノホール表面を平坦にするために表面研磨することも場合により有効である。

【0057】(パターニングについて)

下地パターニングについて

上記した、本発明の一実施態様にかかるナノ構造体を電子デバイスやフォトニックデバイスに応用する場合、特定のナノホールにのみ特定の機能を付与したり、異なる領域に存在するナノホールに各々異なる機能を担持させたりすることが重要となってくると考えられる。そしてナノホールへの選択的な機能の付与は例えば図21に示したような方法によって達成可能である。即ちn-Si基板11にp型の領域231を選択的に作成する。具体的には一般的な半導体技術を利用して、SiNなどのマスクの上からイオン注入した後アニールによる再結晶化することにより、低濃度の高抵抗基板に低抵抗領域を作製したり、n型基板にp型領域231を作製できる。

【0058】次いで図21(a)に示した様にp型領域231の表面をパターン状に形成した基板11の表面にアルミニウム膜232を形成した後、先に述べた方法によって該アルミニウム膜を陽極酸化する。そして例えれば陽極酸化電流のプロファイルを示した図7のポイントDの近傍の、陽極酸化電流値が定常状態Bの電流値を越えない時点で陽極酸化を停止すると、図21(b)に示した様にn型Si表面上及びp型Si表面上のナノホールは全て基板表面に到達させることができる。そして本発明者の検討の結果によれば、下地層が半導体の場合においてナノホール底部の基板のキャリアー極性や、キャリアー濃度(抵抗率)によってナノホール内部への電着の程度に明瞭な差が生じるとの知見が得られている。すなわち、CoやCu、Niなどの金属をナノホール内部に電着する場合においては、これらの元素が電着溶液中において陽イオンなので、電着されるナノホール底部の

半導体は負の電圧印加が必要になる。この場合には半導体はn型の方が電着が容易に行える。例えば図21(c)及びそのB-B線断面図である図21(d)に示す様にn型領域の上のナノホール内部に優先的にCoが電着され、ナノホール内にCoからなるピラー233が形成される。なおこのときp型部分を高抵抗にした方が電着量の差が明確になる。

【0059】そしてこのような技術を応用して基板表面のパターニングを檜形電極の形状にしたり、半導体トランジスター型のパターンに対応する形状にしておけば、本発明にかかるナノ構造体の電気化学センサーやナノ構造デバイスへの応用に利用できる。

【0060】また基板表面のパターニング方法としては、p型領域の選択的形成に限定されず、例えば図22(a)に示した様に半導体や貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル、銅或いはカーボンを含む導電性の基材242の特定の領域に絶縁体層241を設けたり、図22(b)に示す様に絶縁性基材243の特定の領域に選択的に例えれば貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル、銅やカーボン材料等を含む導電体層244を設けることによって、各々図23(a)や(b)に示した様に特定の領域にあるナノホールにのみ電着を施すことが可能である。

【0061】以上の様にして作製されたパターニング電着ナノ構造体は電着材料によって各種のデバイスなどに応用できる。内包物が磁性体の場合には垂直磁化膜として有用な磁気媒体として利用したり、磁性体の細線として見れば、量子効果デバイスとしても有効である。また図25のようにナノホール内にCoとCuを積層電着すれば、磁場に応答するGMR素子がパターニングされた状態で作製可能である。また、内包物が発光体や蛍光体の場合には発光デバイスはもちろん、波長変換層としても利用可能である。また内包物にアルミナとは異なる誘電体を埋め込んだ場合にもフォトニックデバイスとして有効である。この場合にはパターニングされた内包物が非常に有効である。

【0062】また、もちろん本発明の陽極酸化アルミナナノホールをマスクやモールドとして利用することも可能である。例えば図24に示すようにパターニング下地を作製してパターニングされた内包物を作製しておけば、内包物が無い部分のみエッチングすることが出来る。また例えれば底が貫通した陽極酸化アルミナナノホールをマスクとしてAuを上部から蒸着することにより、Si表面に微細なパターニングされたAu領域を形成することが出来る。このようにマスクとして利用する場合にはナノホール内のくびれ構造は、マスク開口部分を更に狭くする、逆テーパー状なのでリフトオフしたり、ナノホール上部と下部の絶縁をとる場合には特に有効である。

【0063】

【実施例】以下に実施例をあげて本発明をより詳細に説明するが、本発明の種々の構成はこれらの実施例にのみ限定されるものではない。

【0064】実施例1

本実施例は、Si基板上の陽極酸化アルミナノホールを作製した場合の陽極酸化終了時間について検討した結果を説明する。

【0065】本実施例のSi基板としては、 $10^{-2}\Omega\text{cm}$ の抵抗値を有する鏡面研磨されたn型、p型の単結晶Si基板を用いた。n型はリンドープ、p型はホウ素ドープである。

a) Si基板上にAl膜を形成

各Si基板を3枚（計6枚）の各々の表面に、RFスパッタ法により厚さ300nmのAl膜を製膜した。このときガスはArとしガス圧は30mTorr、RFパワーは500Wとした。

b) 陽極酸化

図6の陽極酸化装置を用い陽極酸化処理を施した。

【0066】本実施例においては、電解質として0.3Mのシウ酸水溶液を使用し、恒温水槽により溶液を17°Cに保持した。ここで陽極酸化電圧はDC40Vであり、電極は均一に陽極酸化が進行するようにSiの裏側全面からとった。陽極酸化工程途中、陽極酸化がAl表面から進行しSi基板まで到達したことを示す電流を検知するため、陽極酸化電流をモニターした。陽極酸化は図7に示したC、D、及びEの時点で終了した。ここで電流減少が少ない方がp型、電流減少が大きい方がn型である。Cは電流減少が始まった時点（減少率は5%未満）であり、Dは電流減少が極小を示した時点、Eは再度電流が増大してしばらく経過した時点である。但しp型Si基板を使用した試料に関しては、陽極酸化は陽極酸化電流値が定常状態Bの電流値にまで復帰する前に陽極酸化を停止した。陽極酸化処理後、純水、およびイソプロピルアルコールによる洗浄を行った。

【0067】c) ポアワイドニング処理

陽極酸化処理後を5wt%リン酸溶液中に20~45分間浸す本処理により、適宜、ナノホールの径を広げた。

【0068】評価（構造観察）

取り出した試料の表面、断面をFE-SEM (Field Emission-Scanning Electron Microscope 電界放出走査型電子顕微鏡) にて観察した。

【0069】結果

Cのポイントで終了した試料ではナノホールの一部がSi基板の表面まで達していたが、部分的にまだナノホール底のバリア層が残っており、貫通は完全ではなかった。Dのポイントで終了した試料ではp型、n型ともに、ナノホールの全てがSi基板の表面まで達しており、図2の様なナノホール底部近傍にくびれ構造が見られた。Eのポイントで終了した試料では、ナノホールの

全てがSi基板の表面まで達しており、図10(a)の様なナノホール底部に拡張部が見られた。以上のFE-SEM観察から、電流減少がアルミの陽極酸化の一定電流から5%以上の減少を経て陽極酸化を施せば、貫通したナノホールが作製できることが分かった。

【0070】更に図7のEの時点まで陽極酸化した試料では、ナノホールとSi基板の界面においては、Si基板の一部が酸化されている場合があった。ナノホールとSi基板の界面はポーラス状の酸化Siとなっている状態も観察された。また、ポアワイド時間により、ナノホール径を制御できることが確認された。

【0071】また、Siへの電気接続をSiの背面ではなく、Al膜の片方の端から電極を付けて陽極酸化したところ、電極近傍のAl膜の方から早く陽極酸化が終了してしまい、均一な陽極酸化ができず、電極から離れた領域のナノホールの底が貫通していなかった。このことから、Siの背面に均一な電極を作製した方が均一な陽極酸化が出来ることがわかった。

【0072】d) Siのエッチング

上記の方法の中で図7のDで陽極酸化を終了した後、ポアワイド処理を45分した試料を6フッ化イオウ(SF₆)ガス中でRFプラズマのドライエッティング処理を施した。このときガス圧は50mTorr、RFパワーは300W、処理時間は60秒とした。そして再度試料の断面をFE-SEM観察したところ、Si基板表面に図12(a)のような均一なナノホールが転写され、エッチング部分121が確認された。すなわち、Si基板上の陽極酸化アルミが良好なマスクとして機能したこと示している。

【0073】実施例2

基板として抵抗0.01Ωcmのn型Siウエハーを用い、陽極酸化を図7のDの時点で終了させた以外は、実施例1と同様にしてナノ構造体を作製した。そして実施例1と同様にポアワイド処理まで終了したn型Si上ナノホールの試料に、Co電着を施すことで、ナノホール内に触媒微粒子を電着した。メッキ浴は5%CoSO₄·7H₂O、2%·H₃BO₃を用い、AC電圧5V、電着時間10秒とした。ここで1つの試料は電着前にフッ酸1%の水溶液に10秒浸すエッティング処理を行い、もう1つの試料はエッティング無しで電着を行った。

【0074】そしてFE-SEMで電着した試料の断面を観察したところ、エッティング処理を施した試料の方が均一にCoが電着されていた。本実施例の結果より、Si基板の場合には陽極酸化ナノホール作製後にエッティング処理を施した方が均一な電着に効果的であることがわかる。

【0075】実施例3

本実施例においては、実施例2と同様に陽極酸化アルミを作製したのち、Niを充填した。ただしポアワイド時間は45分とした。そして実施例2と同様にポアワイド

処理まで終了した後、試料は電着前にフッ酸1%の水溶液に10秒浸すエッティング処理を行った。

【0076】この試料の断面FE-SEM観察結果は、図13に示す形態を有した。直径が約50nmの円柱状ナノホールに充填材111としてNiが充填されており、このNi充填ナノホールが多数、約百nmの間隔で互いに平行かつほぼ等間隔に配列形成していた。

【0077】また、本実施例のナノ構造体を、液体ヘリウム中に挿入して4Kまで冷却し、Ni充填材とSi基板間の電流電圧特性を調べたところ、非線型な電流電圧応答を示した。

【0078】以上のことから本実施例に係るナノ構造体が磁気メモリや量子効果デバイスに利用可能なことが分かった。

【0079】このNiを電着した試料の表面をダイヤモンド研磨した後、試料を磁場がNi円柱に平行になるように配置して、0.5Tの磁場で着磁し、その後MFM(磁気力顯微鏡)により観察したところ、均一にNi円柱部分が垂直方向(ナノホールの軸方向)に着磁されていることが確認された。

【0080】比較例1

実施例3のナノ構造体の比較として、陽極酸化をAl全膜厚まで行わず途中まで終了した図3(b)の構成のナノ構造体を用意した。実施例3と同様にしてポアワイド処理まで終了した試料を、0.14MのNiSO₄、0.5MのH₃BO₃からなる電解質中で、カーボンの対向電極と共に浸して50Hz、5Vの交流電圧を印加することでナノホール底にNiを析出させた。

【0081】また、比較例のナノホールには電着ではNiが十分に充填出来なかつたので、0.1MのNiSO₄、0.24MのNa₂PH₂O₇、0.1MのNa₄P₂O₇からなるNi無電解析出浴を用い、ナノホール全面および表面にNiを析出させることで、ナノホールをNiで充填した。

【0082】この様にして得た比較例の試料においては、ナノホールの底がドーム状の形状を有し、充填物も同様な形状を示していたが、本実施例の試料においてはナノホールの底までナノホール径が均一で底辺近傍にくびれ構造を有する円柱状の形状を有していた。

【0083】実施例4

本実施例においては、Si上陽極酸化ナノホールへの金属の積層充填を行った。陽極酸化を図7のDの時点で終了させ、またポアワイド時間を45分とした以外は実施例2と同様にして貫通したナノホールを備えた陽極酸化Alがn型Si上に形成されたナノ構造体を得た後、フッ酸1%溶液で10秒間エッティングした。

【0084】この試料を、硫酸コバルト0.5M、硫酸銅0.001Mからなる電解質中で、白金の対向電極と共に浸して50Hz、5Vの交流電圧を印加することでナノホール底にCoとCuの合金の核を析出させた。引

き続き、-0.2V、-0.9Vの電圧を各々15秒、1秒交互に印加させてナノホール底にCo、Cuの積層膜を成長させて、図14に示すナノ構造体を作製した。

【0085】ここで-0.2Vの電圧印加時は貴なイオンであるCuのみ電着され、-0.9V印加時には濃度の濃いCoが主に電着され、結果として積層膜となつた。そして、本実施例のナノ構造体の上部に電極を付け、充填材とSi基板間の抵抗の磁場依存性を調べたところ、負の磁気抵抗を示した。これは充填された積層膜がGMR効果を示したためと考えられる。また、陽極酸化の終了を図7のEの時点で行った試料を同様に作製したところ、寄生抵抗が比較的小さかった。以上のことからこのナノ構造体が磁気センサーに利用可能なことが分かる。

【0086】実施例5

熱耐性

実施例2と同様にしてn型Si上ナノホールを作製した後、熱処理を施し、熱耐性を調べた。比較例として、石英基板上のAl膜を途中まで陽極酸化した図3(b)の構成の比較試料を用意した。

【0087】上記本実施例のSi上ナノホールを、He雰囲気中で700°Cの熱処理を行い、FE-SEMにより形態変化を観察した。比較例で作製した図3(b)のAl上ナノホールは、Alの融点(660°C)を鑑み、500°Cの熱処理を行った。

【0088】熱処理前においてFE-SEM観察を比較したところ、比較例においては、熱処理後においては、陽極酸化膜にクラックが生じていた。一方で、本実施例のSi上ナノホール構成においては、図1に示される構造を有しており、熱処理による形状の変化は見られなかった。

【0089】本実施例により、上記Si上ナノホール構成を有するナノ構造体は、熱耐性に優れることがわかつた。これにより、高温プロセスに耐えうるナノホールを構成できた。また、TEM観察により、熱処理後の陽極酸化アルミナナノホールを構成する酸化アルミは結晶性に優れていた。さらに処理前後で陽極酸化アルミナナノホールの酸耐性を比較したところ、熱処理により化学的安定性の改善が為されていることがわかつた。

【0090】実施例6

カーボンナノチューブデバイス

実施例2と同様にポアワイド処理まで終了したn型Si上ナノホールの試料に、Coメッキを施すことで、ナノホール内に図18に示す様に触媒微粒子201を電着した。メッキ浴は5%CoSO₄・7H₂O、2%H₃BO₃を用い、AC電圧5Vで1秒間電着した。引き続き2%・C₂H₄、98%Heの混合ガスの雰囲気中700°Cで1時間の熱処理を施すことで、図18に示すように触媒超微粒子201からカーボンナノチューブ202を成長せしめた。

【0091】試料のFE-SEM観察したところ、図18に示すように、カーボンナノチューブがナノホール内から成長していることを確認した。カーボンナノチューブの直径は2nm～50nmであった。

【0092】本カーボンナノチューブデバイスを用いて図20に示すような電子放出素子を組み立てた。即ち本カーボンナノチューブデバイスに対向して、1mm離した位置に蛍光体を有するアノード221設け、真空装置内に設置し、アノードに1kVの電圧を印加したところ、蛍光体の蛍光とともに、電子放出電流が確認された。これにより、本実施例のカーボンナノチューブデバイスは良好な電子放出体として機能しうることを確認できた。

【0093】実施例7

本実施例においては、InP基板上のアルミの規則的陽極酸化ナノホールの作製と酸化物の充填を行った。基板はn型InP基板であり、基板上にAlを1μm蒸着したものを使用した。ここで基板の抵抗は0.01Ωcm程度である。

【0094】次にリソグラフィーによりAl膜表面のハニカム（六角格子）の位置に凹凸を作製した。この時各凹部の間隔を300nmにし、凹部の深さは100nm程度に作製した。実施例2と同様に貫通した陽極酸化ナノホールをInP基板上に形成した。但しこの時電解質は5wt%のリン酸溶液とし、電圧は140Vに設定し、陽極酸化終了は図7のDの電流極小の時点とした。その後ポアワード処理を75分施した。

【0095】上記ポアワード処理まで終了した試料を、60°Cに保持した硝酸亜鉛0.1Mの水溶液中で、白金の対向電極と共に浸してAg/AgCl標準電極に対して-0.8Vの電圧を印加することでナノホール内にZnOの結晶を成長させた。そしてFE-SEMでこの試料の表面を観察したところ、陽極酸化アルミナナノホールは規則的に配列しており、陽極酸化アルミナナノホール内にZnOが成長していることが分かった。

【0096】本実施例の結果より、陽極酸化アルミナナノホール内にZnOを埋め込めることがわかった。ZnOは発光体や蛍光体として機能し、また周囲のアルミニナと誘電率が異なるので、本発明が光デバイスに利用可能なことが分かる。

【0097】実施例8

本実施例においては、実施例2と同様に陽極酸化アルミナナノホールを作製した。ただし、基板は抵抗1Ωcmのp型Siウエハーで、陽極酸化の終了は図7のDの時点で行った。

【0098】そして実施例2と同様にポアワード処理まで終了したp型Si上ナノホール試料をフッ酸1%の水溶液に10秒浸すエッティング処理を行った。そして多結晶Siを成膜させるCVD装置を用いて、この試料のナノホールの底のSi表面上にn型のSiを穴の上部まで

成膜した。そしてこの試料の表面と下地p型Si基板間の電気特性を測定したところ、良好なpn接合特性が得られた。本実施例の結果より、陽極酸化ナノホール作製内の半導体基板（下地）と半導体内包物間にpn接合を作製でき、電子デバイスとして有効であることがわかる。

【0099】実施例9

本実施例は、各種下地層を用いての陽極酸化アルミナナノホールを作製した場合の陽極酸化終了時間について検討した結果を説明する。本実施例は石英基板を用い、下地電極層としては厚み100nmのMn、Fe、Co、Ni、Cu、Ag、Au、Pt、Pd、Ir、Os、Ru、Rhである。

【0100】a) 石英基板上に下地層とAl膜を形成
石英基板上に、RFスパッタ法により厚さ100nmのMn、Fe、Co、Ni、Cu、Ag、Au、Pt、Pd、Ir、Os、Ru、Rhを成膜した後、厚さ500nmのAl膜を製膜した。このときガスはArとしがス圧は30mTorr、RFパワーは300Wとした。

【0101】b) 陽極酸化

図6の陽極酸化装置を用い陽極酸化処理を施した。本実施例においては、電解質として0.3Mのシュウ酸水溶液を使用し、恒温水槽により電解質を17°Cに保持した。ここで陽極酸化電圧はDC40Vであり、電極は均一に陽極酸化が進行するように下地側からとった。陽極酸化工程途中、陽極酸化がAl表面から進行し下地層まで到達したことを示す電流を検知するため、陽極酸化電流をモニターした。陽極酸化の終了は図9に示したC、D、Eの時間で行った。ここで下地層がMn、Fe、Co、Ni、Cu、Pd、Ir、Os、Ru、Rhでは電流減少が比較的多く、Au、Ag、Ptでは電流減少が比較的少なかった。図9の(b)はPt下地の場合であり、(a)はIr下地の場合の電流変化である。Cは電流減少が始まった時点（減少率は5%未満）であり、Dは電流減少が極小を示した時点、Eは再度電流が増大してしばらく経過した時点である。但しAu、Ag及びPtは陽極酸化電流値が定常状態Bの電流値を越える前に陽極酸化を停止した。陽極酸化処理後、純水、およびイソプロピルアルコールによる洗浄を行った。

【0102】c) ポアワードニング処理

陽極酸化処理後を5wt%リン酸溶液中に20～45分間浸す本処理により、適宜、ナノホールの径を広げた。

【0103】評価（構造観察）

取り出した試料の表面、断面をFE-SEM (Field Emission-Scanning Electron Microscope 電界放出走査型電子顕微鏡) にて観察した。

【0104】結果

Cのポイントで終了した試料ではナノホールの一部が下地層の表面まで達していたが、部分的にまだナノホール

底のバリア層が残っており、貫通は完全ではなかった。Dのポイントで終了した試料ではナノホールの全てが下地層の表面まで達しており、ナノホール下部には図8で示したくびれ構造が見られた。Eのポイントで終了した試料では、ナノホールの全てが下地層の表面まで達しており、ナノホール下部には図10 (b) で示した拡張部が見られた。以上のFE-SEM観察から、電流減少がアルミの陽極酸化の一定電流から5%以上の減少を経て陽極酸化を施せば、貫通したナノホールが作製できることが分かった。

【0105】また、ポアワイド時間が長いとナノホール径が増大した。すなわちポアワイド時間により、ナノホール径を制御できることが確認された。また、陽極酸化の電気接続を下地側ではなく、Al膜の片方の端の表面から電極を付けて陽極酸化したところ図9中 (c) の様な電流変化が発生し、電極近傍のAl膜の方から早く陽極酸化が終了して均一な陽極酸化ができず、電極から離れた領域のナノホールの底が貫通していなかった。このことから、下地に均一に電圧印加して陽極酸化した方が均一な陽極酸化が出来ることがわかった。

【0106】実施例10

熱耐性

実施例9と同様にしてPt下地上にナノホールを作製した後、熱処理を施し、熱耐性を調べた。比較例として、石英基板上のAl膜を途中まで陽極酸化した図3 (b) の構成の比較試料を用意した。

【0107】上記本実施例のPt下地上ナノホールを、He雰囲気中で700°Cの熱処理を行い、FE-SEMにより形態変化を観察した。本実施例のPt下地上ナノホール構成においては、図1に示される構造を有しており、熱処理による形状の変化は見られなかった。

【0108】比較例で作製した図3 (b) のAl上ナノホールは、Alの融点(660°C)を鑑み、500°Cの熱処理を行った。熱処理前後においてFE-SEM観察を比較したところ、比較例においては、熱処理後においては、陽極酸化ナノホールにクラックが生じていた。

【0109】本実施例により、上記Pt下地上ナノホール構成を有するナノ構造体は、熱耐性に優ることがわかった。これにより、高温プロセスに耐えうるナノホールを構成できた。また、TEM観察により、熱処理誤の陽極酸化アルミナノホールを構成する酸化アルミは結晶性に優れていた。さらに処理前後で陽極酸化アルミナノホールの酸耐性を比較したところ、熱処理により化学的安定性の改善がされていることがわかった。

【0110】実施例11

本実施例においては、実施例9と同様に陽極酸化アルミナノホールを作製した。ただし、下地層としては厚み100nmのCu、Ag、Au、Pt、Pd、Ir、Os、Ru、Rhを試み、陽極酸化の終了は図9のDの時点で行った。

【0111】そしてポアワイド処理を45分した後、Co電着を施すことで、ナノホール内にCoのピラー(円柱)を電着した。メッキ浴は5% $CoSO_4 \cdot 7H_2O$ 、2% H_3BO_3 を用い、DC電圧-2V、電着時間20秒とした。

【0112】そしてFE-SEMで電着した試料の断面を観察したところ、図15に示す形態を有した。直径が約50nmの円柱状ナノホールにCoが充填されており、約100nmの間隔で互いに平行かつほぼ等間隔に配列形成していた。また、ナノホールの底までピラー直径は均一で底辺近傍にくびれ構造を有する円柱状の形状を有していた。但しこの均一性はCu、Pt、Au、Pd、Agが比較的優れていた。

【0113】このCoを電着した試料を磁場がCo円柱に平行になるように配置して、0.8Tの磁場で着磁し、その後MFM(磁気力顕微鏡)により観察したところ、均一にCo円柱部分が着磁されていることが確認された。以上のことから本発明が垂直磁化膜などの磁気デバイスに利用可能なことが分かる。

【0114】実施例12

本実施例においては、実施例11と同様に陽極酸化アルミナノホールを作製した後、陽極酸化ナノホールへの金属の積層充填を行った。但し、下地層はPtとし、陽極酸化の終了は図9のDの時点で行った。

【0115】実施例9と同様に貫通したナノホールをPt下地層上に形成後、試料を、硫酸コバルト0.5M、硫酸銅0.001Mからなる電解質中で、白金の対向電極と共に浸して、-0.2V、-0.9Vの電圧を各々15秒、1秒交互に印加させてナノホール底にCo、Cuの積層膜を成長させて、図16に示すナノ構造体を作製した。

【0116】ここで-0.2Vの電圧印加時は貴なイオンであるCuのみ電着され、-0.9V印加時には濃度の濃いCoが主に電着され、結果として積層膜となつた。

【0117】そして、本実施例のナノ構造体の上部に電極を付け、充填材上部と下地層間の抵抗の磁場依存性を調べたところ、負の磁気抵抗を示した。これは充填された積層膜がGMR効果を示したためと考えられる。また、陽極酸化の終了を図9のEの時点で行った試料を同様に作製したところ、寄生抵抗が比較的小さかった。以上のことから本発明が磁気センサーに利用可能なことが分かる。

【0118】実施例13

本実施例においては、実施例11と同様に陽極酸化アルミナノホールを作製した後、陽極酸化ナノホールへの金属の積層充填を行った。

【0119】実施例11と同様に貫通したナノホールをPd下地層上に形成後、試料をスパッタ装置内に設置してNiを2nm成膜した。この試料の断面をFE-SE

Mで観察したところ、図17に示すように上部アルミナノホールがマスクとなり、Pd表面にNi微粒子171がスポット状に形成されていた。このスポット状のNi膜の直径はナノホールのくびれ構造を反映して、約15nmと非常に小さいものが作製できた。

【0120】この試料を空気中で表面酸化させた後、0.1MのNiSO₄、0.24MのNaPH₂O₂、0.1MのNa₄P₂O₇からなるNi無電解析出浴を用い、ナノホール全面および表面にNiを析出させることで、ナノホールをNiで充填した。そしてこのナノ構造体の上部に電極を付け、液体ヘリウム中に挿入して4Kまで冷却し、充填材上部と下地層間の電流電圧特性を調べたところ、非線型でステップを有する電流電圧応答を示した。以上のことから本発明が単電子デバイスや量子効果デバイスに利用可能なことが分かる。

【0121】実施例14

カーボンナノチューブデバイス

下記の方法に従って図19に示すようなカーボンナノチューブデバイスを作成した。実施例12と同様にボアワイド処理まで終了したPt下地上ナノホールの試料に、Coメッキを施すことで、ナノホール底部に触媒超微粒子201を電着した。メッキ浴は5%CoSO₄・7H₂O、2%H₃BO₃を用い、DC電圧-3Vで1秒電着した。

【0122】引き続き2%C₂H₄、98%Heの混合ガスの雰囲気中700°Cで1時間の熱処理を施すことで、触媒超微粒子からカーボンナノチューブを成長せしめた。

【0123】試料のFE-SEM観察したところ、図19に示すように、カーボンナノチューブ202がナノホール内から成長していることを確認した。カーボンナノチューブの直径は数nm～数10nmであった。

【0124】本カーボンナノチューブデバイスに対向して、1mm離した位置に蛍光体を有するアノードを設け、真空装置内に設置し、アノードに1kVの電圧を印加したところ、蛍光体の蛍光とともに、電子放出電流が確認された。これにより、本実施例のカーボンナノチューブデバイスは良好な電子放出体として機能しうることを確認できた。

【0125】実施例15

本実施例においては、規則的陽極酸化ナノホールの作製と酸化物の充填を行った。

【0126】石英基板上に抵抗加熱蒸着法によりAuを100nm成膜した上にAlを1μm蒸着したものを使用した。次にリソグラフィーによりAl膜表面のハニカム（六角格子）の位置に凹凸を作製した。この時各凹部の間隔を300nmにし、凹部の深さは100nm程度に作製した。

【0127】そして実施例11と同様にAu上に陽極酸化ナノホールを形成した。但しこの時電解質は5wt%

のリン酸溶液とし、電圧は140Vに設定し、陽極酸化終了は図9のDの電流極小の時点とした。その後ボアワイド処理を75分施した。

【0128】上記ボアワイド処理まで終了した試料を、60°Cに保持した硝酸亜鉛0.1Mの水溶液中で、白金の対向電極と共に浸してAg/AgCl標準電極に対して-0.8Vの電圧を印加することでナノホール内にZnOの結晶を成長させた。

【0129】そしてFE-SEMでこの試料の表面を観察したところ、陽極酸化アルミナノホールは規則的に配列しており、陽極酸化アルミナノホール内にはZnOが成長していることが分かった。本実施例の結果より、陽極酸化アルミナノホール内にZnOを埋め込めることがわかった。ZnOは発光体や蛍光体として機能し、また周囲のアルミナと誘電率が異なるので、本発明が光デバイスや発光デバイスに利用可能なことが分かる。

【0130】実施例16

本実施例は、表面がp型領域及びn型領域を有する様に予めバターニングされたSi基板の表面上に陽極酸化膜を作製したときのナノホール形状と、バターニング電着について結果を説明する。

【0131】先ずSi基板として、10⁻²Ωcmの抵抗値を有する鏡面研磨されたn型の単結晶Si基板を用意した。そしてホウ素のイオン注入とアニールの再結晶化により10⁻¹Ωcmの抵抗値を有するバターニング領域（p型領域）231を作製して図21(a)に示す様な基板とし、この基板表面に実施例1と同様にしてAl膜232を形成した（図21(a)）。次いでAl膜232を実施例1と同様にして陽極酸化し、図7のDの時点で陽極酸化を終了した。こうして得られたナノ構造体の断面をFE-SEMにて観察した結果、図21(b)に示す様に、p型及びn型領域上のナノホール14の全てがSi基板の表面にまで達していた。また、ホール底を拡大してFE-SEMで観察したところ図21(b)に示した様にくびれ構造16を有することがわかった。

【0132】次にこの試料を、メッキ浴は5%CoSO₄・7H₂O、2%H₃BO₃のメッキ液に浸漬しAC電圧5V、電着時間30秒の条件でナノホール内にCoピラーを電着した。

【0133】電着後の試料の断面をFE-SEMで観察したところ、図21(c)及びそのBB線断面図である図21(d)に示した様にn型領域にあるナノホールには、ほぼ均一にCoピラー233が電着されていたが、p型領域にはCoはほとんど電着されていなかった。この結果から、n型領域のナノホールのみに選択的に電着が施せることがわかった。

【0134】次にこの試料を6フッ化イオウ(SF₆)ガス中でRFプラズマのドライエッチング処理を施した。このときガス圧は50mTorr、RFパワーは3

0.0W、処理時間は60秒とした。そして再度試料の断面をFE-SEM観察したところ、Coが電着されていないナノホールのある基板表面にのみ図24のような均一なナノホールが転写され、エッチング部分121が確認された。すなわち、Si基板上の陽極酸化膜が良好なマスクとして機能したことを示している。

【0135】実施例17

本実施例においてはSi基板に、図26に示すように、MOSFET類似の対向する複数のn型領域とn型領域間にp型領域231を形成した。パターニングには、一般的な半導体技術である、フォトリソグラフィー及びイオン注入の技術を用いた。各n型、p型領域の抵抗率はそれぞれ、1~5Ωcmである。

【0136】実施例1と同様な手法により、陽極酸化アルミナナノホールを形成した。ただし陽極酸化は図7のEの時点で終了させた。但し陽極酸化は0.3Mの硫酸中、4°Cの温度で行い、陽極酸化電圧は26V、ボアワイド時間は20分とした。この時、p型Si表面にのみポーラスなSiO_xの酸化層261が見られた。

【0137】そしてこの試料を実施例1と同様にして、陽極酸化膜のナノホール内にCoを電着した。メッキ浴は5%CoSO₄·7H₂O、2%H₃BO₃を用い、AC電圧5V、電着時間30秒とした。この電着工程により、n型Si領域にのみCoが電着された。そしてこのCoを通してn型Siに上部電極262を接合した後、p型Si上の陽極酸化ナノホールの表面を除いて絶縁層263を成膜し、さらにポーラスSiO_x層261以外が溶液に触れないよう基板背面などを絶縁保護層264で覆った。そして上部電極を電圧源、電流計に接続することで、n-p-n領域間の電気特性を測定する手段を備えた電気化学センサーを構成した。この電気化学センサーを参照電極と共に過酸化水素を10⁻³Mの溶液に浸したところ、電圧電流特性が純水から変化することを確認した。すなわち本実施例の電気化学センサーは、ゲート部に陽極酸化アルミナナノホールとその下地のポーラスSiO_xを適用したイオン感応性電界効果型トランジスタとして機能したと思われる。

【0138】本実施例の電気化学センサーをさらに発展させ、陽極酸化アルミナナノホールやポーラスSiO_xへの酵素や抗体を固定化することによりバイオセンサーとして利用することができる。特に、陽極酸化アルミナナノホールのナノホールサイズを設定することにより、電気化学のサイズに対して特異性を有するセンサーとすると予想される。

【0139】実施例18

本実施例においては、パターニングされたPt上ナノホールへの金属の積層充填を行った。図22(b)に示す様に石英基材243上にPt層244からなる領域をリフトオフ法により選択的に作製し、基板11を得た。この基板11の表面に実施例1と同様にしてAl膜を50

0nm成膜し、実施例1と同様に陽極酸化を施した。但し陽極酸化の終了は図9のEの時点とした。

【0140】上記の試料を、硫酸コバルト0.5M、硫酸銅0.001Mからなる電解質中で、白金の対向電極と共に浸して50Hz、5Vの交流電圧を印加することでナノホール底にCoとCuの合金の核を析出させた。引き続き、-0.2V、-0.9Vの電圧を各々15秒、1秒交互に印加させてナノホール底にCo,Cuの積層膜を成長させて、図25に示すナノ構造体を作製した。

【0141】ここで-0.2Vの電圧印加時は貴なイオンであるCuのみ電着され、-0.9V印加時には濃度の濃いCoが主に電着され、結果として積層膜となつた。そして、本実施例のナノ構造体の上部に電極を付け、充填材とSi基板間の抵抗の磁場依存性を調べたところ、負の磁気抵抗を示した。以上のことから本発明がパターニングされた磁気センサーに利用可能なことが分かる。

【0142】実施例19

本実施例は、樹形にパターニングされたグラファイト下地層を有する陽極酸化アルミナナノホールの電気化学センサーについて説明する。

【0143】石英基材243上にスパッタリングによってカーボン膜を厚さ約100nmに成膜した後、リフトオフ法により樹形電極膜244を作製した。次いで該基材上に500nmのAl膜を形成し、陽極酸化処理を施した。陽極酸化工程は実施例11に準じた。但し陽極酸化終了は電流の極小値(図9のD)とし、さらに45分間ボアワイド処理を施し、図27に示した素子を作製した。

【0144】この試料の特性を調べるため、不必要的部分に溶液が触れないようにして樹形の下地パターニング領域191に電極を接続して、参照電極と対向電極とともに溶液中に設置した。この評価系の溶液はフェロシアン水溶液(濃度0.01M)であり、サイクリックボルタノメトリー測定(電圧電流測定)をしたところ明瞭な酸化還元ピークを確認した。すなわち本実施例の試料は微少カーボン電極と上部にナノホールフィルターを具備した電気化学物質センサーとして機能すると考えられる。

【0145】本実施例の電気化学物質センサーをさらに発展させ、カーボンたナノホールへの酵素や抗体を固定化することによりバイオセンサーとして利用することができると思われる。特に、陽極酸化アルミナナノホールのナノホールサイズを設定することにより、化学物質のサイズに対して特異性を有するセンサーとすると予想される。

【0146】

【発明の効果】以上説明したように、本発明により以下の効果がある。半導体、貴金属、マンガン、鉄、コバル

ト、ニッケル 銅やカーボンを含む導電性表面を備えた基板上に、該導電性表面にまで到達し、且つ形状の均一性にも優れたナノホールを有する陽極酸化膜を具備したナノ構造体を得ることができる。また該ナノホールに、金属、半導体、酸化物等を埋め込むことにより、このナノ構造体を新たな電子デバイスに応用できる可能性がある。

【0147】また適正な陽極酸化終了のタイミングの設定により、形状の均一性に優れたナノホールを備えた陽極酸化膜を有するナノ構造体を容易に得ることができる。この方法によれば、ナノホールはその底部近傍にくびれ部、もしくは拡径部があるような固有の形状を有する。そしてくびれ部を有するナノホールはその開口部が微細である為、該陽極酸化膜をマスクとして用いて該基板表面のパターンニングを行なうことで、該基板表面の微細パターンニングを行なう上で好適に用いることができる。また拡径部を有するナノホールは、そのナノホールに内包物を充填し、且つ該充填物と該基板表面との導通させる場合に有利な構成である。

【0148】また本発明のナノ構造体の基板として、基板表面が特性の異なる第1の領域と第2の領域とを有するような基板を用いることによって、ナノホールへの機能性の付与を選択的に行なうことができる。例えば基板表面にp型半導体領域とn型半導体領域とを設けたり、或いはキャリア濃度の異なる領域を形成した基板上に陽極酸化膜を設け、得られたナノホールに基板表面の導電性の差異を利用して特定の領域上のナノホールにのみ内包物を担持させることができる。すなわちナノホールの底や内包物のパターンニングができる。これを用い量子効果デバイスや電気化学センサー、光デバイス、磁気デバイスを実現できる。また、半導体下地がSiで内包物を電着やCVDなどで行う場合には、ナノホール底のSi表面を表面をエッチングによりクリーニングすることにより、内包物の接合性や結晶性、均一性が高められる。

【0149】本発明のナノ構造体は高温耐性に優れたものとなり、また熱処理により結晶性に優れた陽極酸化アルミナナノホールを形成できる。さらには、半導体下地とカーボンナノチューブが接続されたカーボンナノチューブデバイスを実現可能とする。これらは、陽極酸化アルミナナノホールをさまざまな形態で応用することを可能とするものであり、その応用範囲を著しく広げるものである。本発明のナノ構造体は、それ自体機能材料として使用可能であるが、さらなる新規なナノ構造体の母材、モールドなどとして用いることもできる。

【0150】本発明にかかるナノ構造体は、その陽極酸化膜を量子細線、MIM素子、分子センサー、着色、磁気記録媒体、EL発光素子、エレクトロクロミック素子、光学素子、太陽電池、ガスセンサー、耐摩耗性、耐絶縁性皮膜、フィルターをはじめとするさまざまな形態で応用することを可能とするものであり、その応用範囲

を著しく広げる作用を有する。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の一実施態様にかかるナノ構造体の概略平面図である。

【図2】図1のAA線断面図である。

【図3】従来のナノ構造体の概略断面図である。

【図4】従来のナノ構造体の製造工程において、半導体基板上のAl膜が全膜厚に渡って陽極酸化されたときの概略断面図である。

【図5】図4のナノ構造体のナノホール底部のバリア層をエッチングによって除去し、ナノホールを貫通させたナノ構造体の概略断面図である。

【図6】陽極酸化装置の概略説明図である。

【図7】各種基板上に形成したAl膜の陽極酸化時の陽極酸化電流値の経時変化を示すグラフである。

【図8】本発明の他の実施態様にかかるナノ構造体の概略断面図である。

【図9】各種基板上に形成したAl膜の陽極酸化時の陽極酸化電流値の経時変化を示すグラフである。

【図10】本発明の他の実施態様にかかるナノ構造体の概略断面図である。

(a) 半導体基板を用いた構成。

(b) 基材上に導電性膜を設けた基板を用いた構成。

【図11】図10(a)のナノ構造体のナノホールに充填材を充填したナノ構造体の概略断面図である。

【図12】図2のナノ構造体の陽極酸化膜をマスクとして用いて基板表面をパターンニングすることで得られる構成の概略説明図であり、

(a) 陽極酸化膜をマスクに用いて基板をエッチングした例。

(b) 陽極酸化膜をマスクに用いて基板表面に金を蒸着した例。

【図13】図2のナノ構造体のナノホールに充填材を充填したナノ構造体の概略断面図である。

【図14】図2のナノ構造体のナノホールに金属の積層構造体を内包させた構成の概略断面図である。

【図15】図8のナノ構造体のナノホールに充填材を充填したナノ構造体の概略断面図である。

【図16】図8のナノ構造体のナノホールに金属の積層構造体を内包させた構成の概略断面図である。

【図17】図8のナノ構造体の陽極酸化膜をマスクとして用いて基板表面を金を蒸着した構成の概略説明図である。

【図18】図2のナノ構造体のナノホールにカーボンナノチューブを内包させた構成の概略断面図である。

【図19】図8のナノ構造体のナノホールにカーボンナノチューブを内包させた構成の概略断面図である。

【図20】図18のナノ構造体を用いて作成された、本発明の一実施態様にかかる電子放出素子の概略断面図である。

【図21】特定の領域のナノホールに機能性を担持させてなるナノ構造体の製造方法を示す工程図である。

【図22】(a)導電性基材表面に絶縁層をパターン状に設けた基板を用いて作成した本発明の一実施態様にかかるナノ構造体の概略断面図、(b)絶縁性基材表面に導電層をパターン状に設けた基板を用いて作成した本発明の一実施態様にかかるナノ構造体の概略断面図である。

【図23】(a)図22の(a)のナノ構造体の特定のナノホールに充填材を充填した構成を示す概略断面図であり、(b)図22の(b)のナノ構造体の特定のナノホールに充填材を充填した構成を示す概略断面図である。

【図24】図21(d)のナノ構造体の陽極酸化膜をマスクに用いて基板表面をエッチングしたときの状態の概略説明図である。

【図25】図22(b)のナノ構造体の導電層上に形成されたナノホールに金属の積層構造体を内包させた構成の概略断面図である。

【図26】本発明の一実施態様にかかるデバイスとしての電気化学センサの概略断面図である。

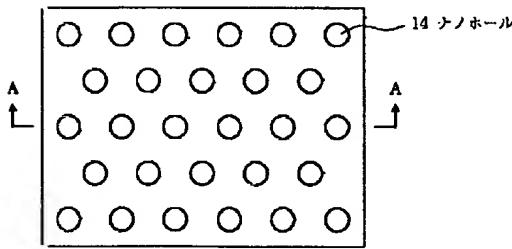
【図27】本発明の一実施態様にかかるデバイスとしての電気化学物質センサの概略断面図である。

【符号の説明】

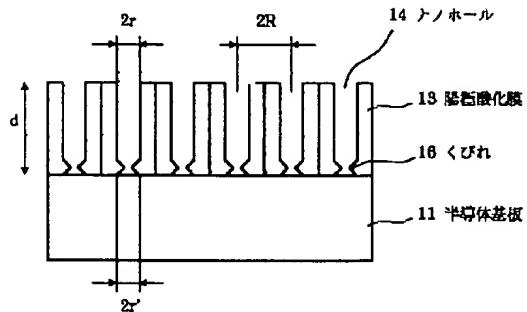
- 11 基板
- 13、32 陽極酸化膜
- 14、35 ナノホール
- 15 充填材
- 16 くびれ
- 31 A1板
- 33 半導体基板
- 36 バリア層

- 37 バリア層除去部
- 60 恒温槽
- 61 試料
- 62 カソード
- 63 電解質
- 64 反応容器
- 65 電源
- 66 電流計
- 68 試料ホルダ
- 81 貴金属、マンガン、鉄、コバルト、ニッケル 銅またはカーボンを含む導電膜
- 82 基材
- 101 拡径部
- 111 充填材
- 121 エッチング部
- 123 蒸着部
- 141 積層金属内包物
- 171 蒸着部
- 201 触媒超微粒子
- 202 カーボンナノチューブ
- 221 アノード
- 232 アルミ膜
- 231 パターニング領域 (p型領域)
- 233 ピラー
- 241 絶縁層
- 242 導電性基材
- 243 絶縁性基材
- 244 導電層
- 261 ポーラスSiO_x層
- 262 上部電極
- 263 絶縁層
- 264 絶縁保護層

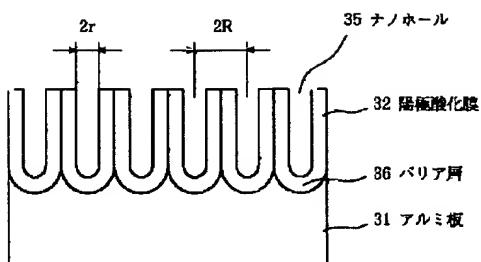
【図1】



【図2】

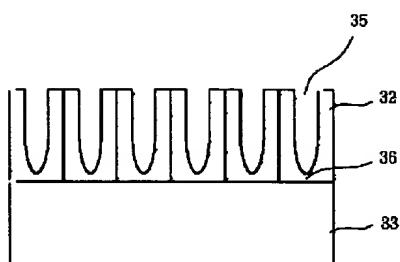


【図3】

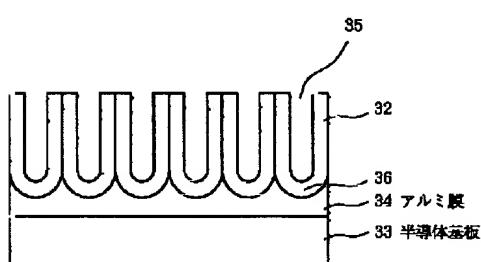


(a)

【図4】

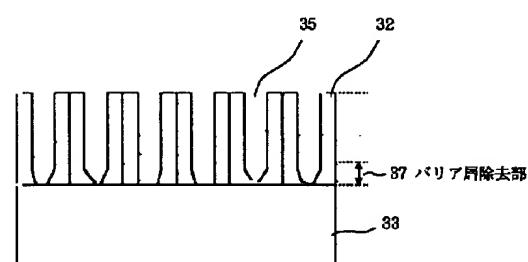


【図6】

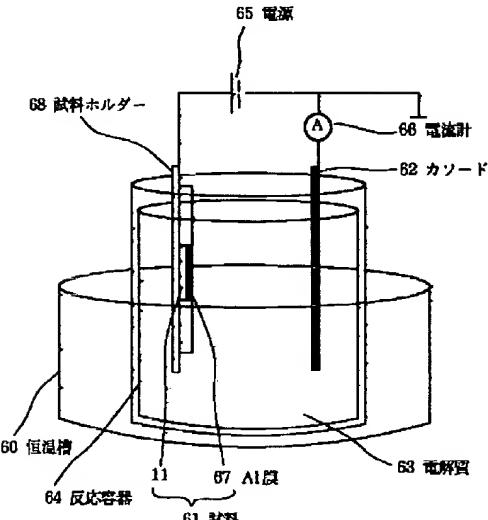
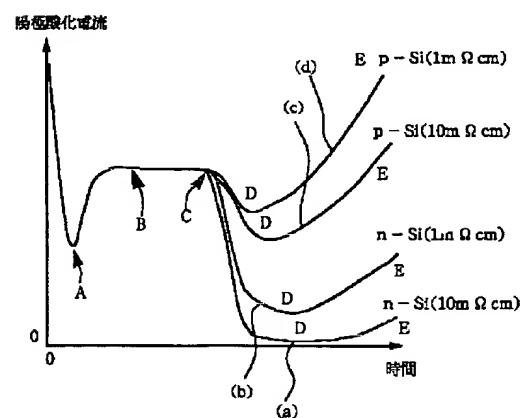


(b)

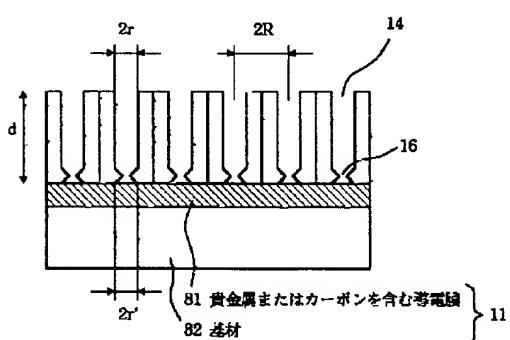
【図5】



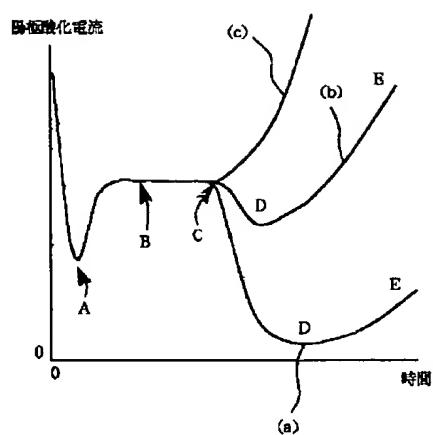
【図7】



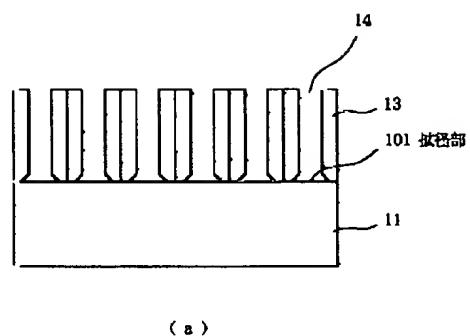
【図8】



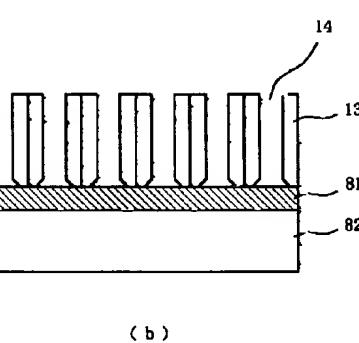
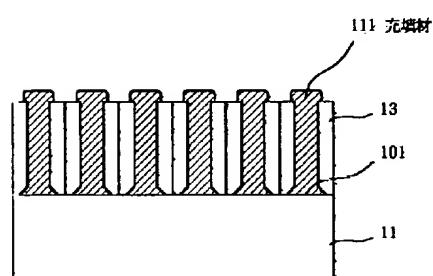
【図9】



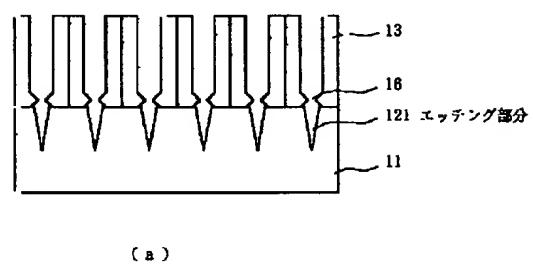
【図10】



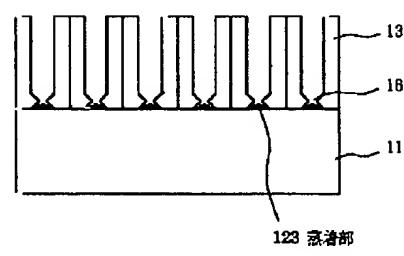
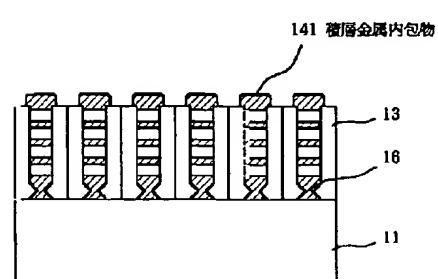
【図11】



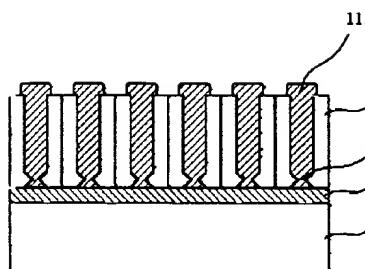
【図12】



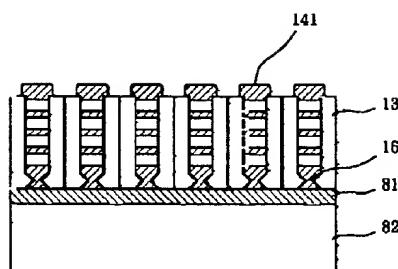
【図14】



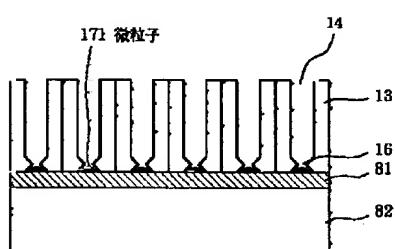
【図15】



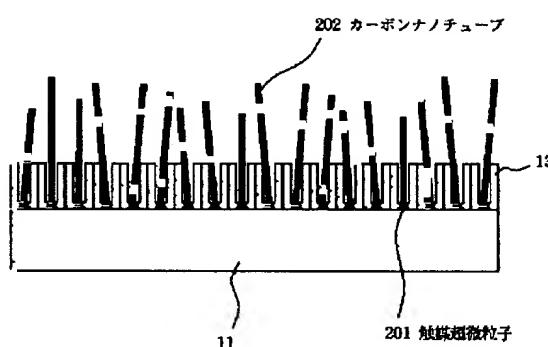
【図16】



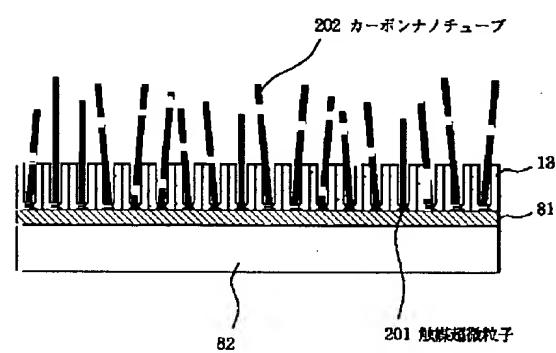
【図17】



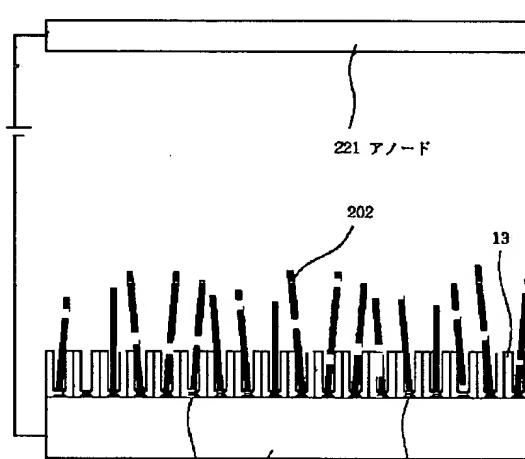
【図18】



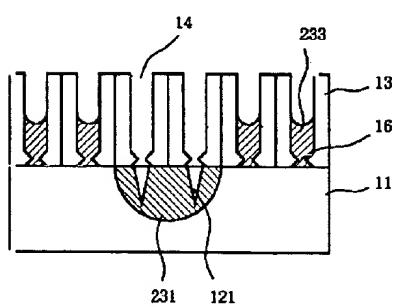
【図19】



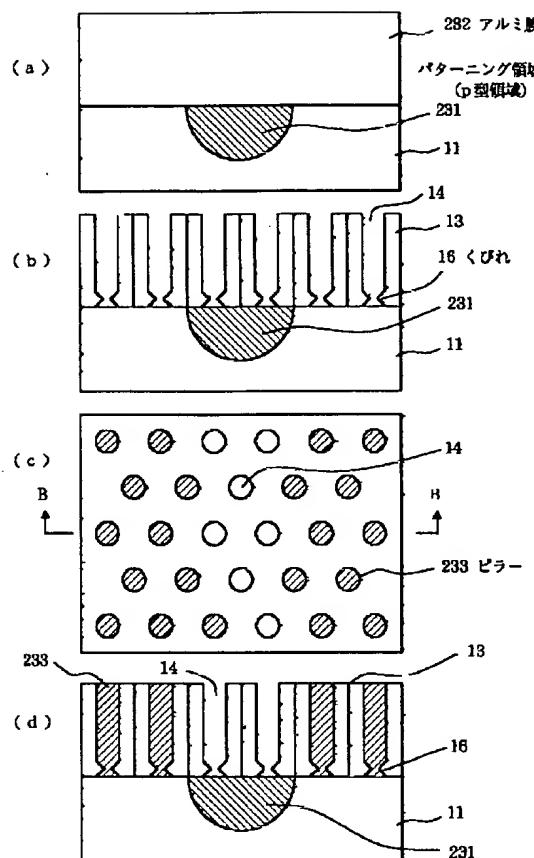
【図20】



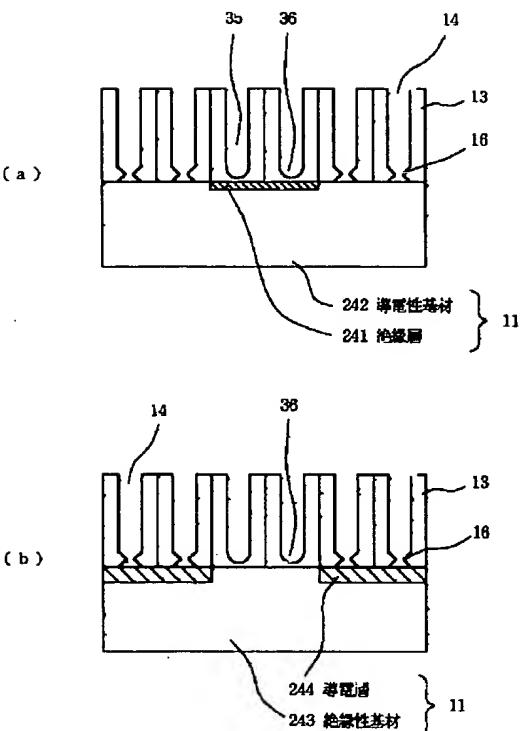
【図24】



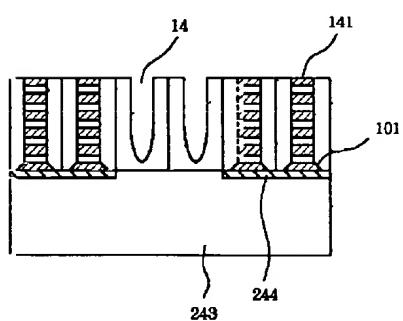
【図21】



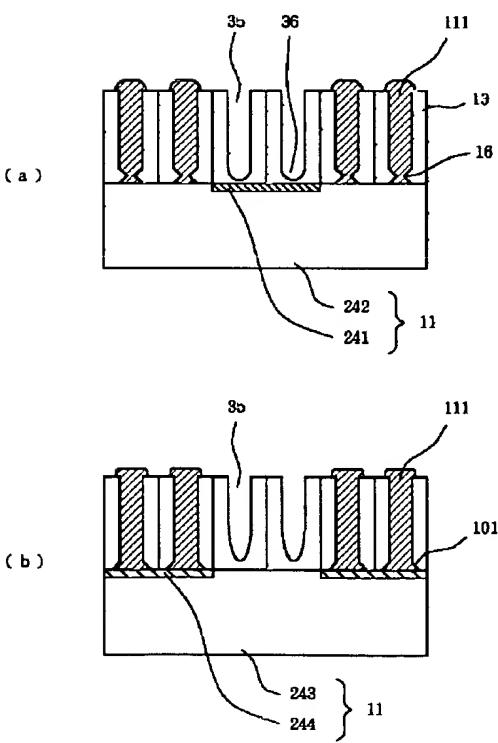
【図22】



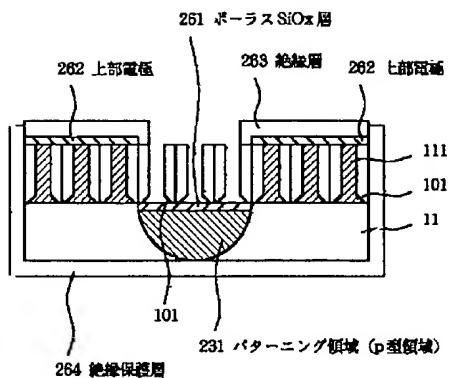
【図25】



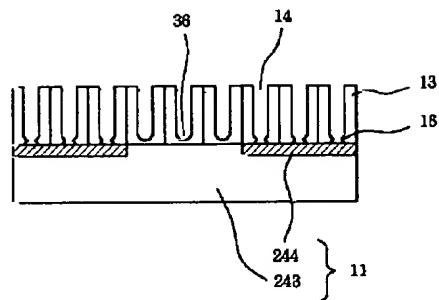
【図23】



【図26】



【図27】



フロントページの続き

(51) Int.Cl. 7
H 01 L 21/3063
// C 01 B 31/02

識別記号
H 01 J 1/30
H 01 L 21/306

F I
F

(参考)

F
L

101

Set	Items	Description
?	S	PN=JP 2000031462
S1	1	PN=JP 2000031462

? T 1/3,AB/1

1/3,AB/1

DIALOG(R) File 347:JAPIO

(c) 2005 JPO & JAPIO. All rts. reserv.

06445892

NANO-STRUCTURE AND MANUFACTURE THEREOF, ELECTRON EMISSION ELEMENT AND MANUFACTURE OF CARBON NANO-TUBE DEVICE

PUB. NO.: 2000-031462 [*JP 2000031462* A]

PUBLISHED: January 28, 2000 (20000128)

INVENTOR(s): DEN TORU
IWASAKI TATSUYA

APPLICANT(s): CANON INC

APPL. NO.: 11-047540 [JP 9947540]

FILED: February 25, 1999 (19990225)

PRIORITY: 10-098114 [JP 9898114], JP (Japan), March 27, 1998 (19980327)

ABSTRACT

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a nano-structural body which comprises an anodic oxidation coating having through nano-holes of superior uniformity in the shape on a substrate, including at least one selected from among semiconductor, precious metal, and carbon.

SOLUTION: A nano-structure comprises an anodic oxidation coating 13, having nano-holes 14 on a substrate 11 which has a surface including at least one selected from among semiconductor, precious metal, and carbon. The nano-hole 14 passes through from the surface of the anodic oxidation coating 13 to the surface of the substrate 11 and has a first diameter at the surface of the anodic oxidation coating 13 and a second diameter at the surface of the substrate 11, and furthermore has a portion 16 of which the diameter is smaller than that of the first and second diameter between from the surface of the anodic oxidation coating 13 to the surface of the substrate 11, or the second diameter is made larger than the first diameter.